ПОВЕРХНОСТЬ, ТОНКИЕ ПЛЕНКИ

УДК 539.23

СТРУКТУРА И СВОЙСТВА НАНОСТРУКТУРИРОВАННЫХ SZO-ПЛЕНОК, ПОЛУЧЕННЫХ ЭЛЕКТРОННО-ЛУЧЕВЫМ ИСПАРЕНИЕМ

© 2021 г. В. В. Привезенцев^{1,*}, А. П. Сергеев¹, А. А. Фирсов¹, Е. Е. Якимов², Д. В. Иржак²

¹ ФНЦ "НИИ системных исследований РАН", Москва, Россия

² Институт проблем технологии микроэлектроники и особо чистых материалов РАН, Черноголовка, Россия

**E-mail: v.privezentsev@mail.ru* Поступила в редакцию 05.12.2020 г. После доработки 05.02.2021 г. Принята к публикации 05.02.2021 г.

Исследованы состав, структура, свойства и вольт-амперные характеристики (BAX) слоистой структуры, состоящей из двух напыленных методом электронно-лучевого испарения пленок SiO₂ толщиной 50 нм, между которыми напылялась пленка Zn толщиной 10–50 нм. Эти структуры отжигались на воздухе при температурах от 300 до 400°C с шагом 50°C в течение 30 мин. Использовалась сэндвич-система расположения электродов (золотых и платиновых). Установлено, что после напыления на поверхности образца сформировались зерна из SiO₂ размером 50–100 нм. По мере отжига в образце формируется кристаллическая кубическая фаза ZnO с ориентацией (111). После отжига при 400°C в образце зафиксированы кластеры ZnO с характерным экситонным излучением на длине волны 384 нм, при этом на поверхности образцов размер зерен увеличивается до 100–200 нм. Для SZO-пленок, отожженных при 400°C, получены BAX с гистерезисом.

DOI: 10.31857/S0023476121060278

введение

В настоящее время резистивное переключение, индуцированное электрическим полем, изучается во многих материалах [1–3]. Оперативная память (ReRAM) на основе металлооксидных материалов наряду с простой геометрией и широким выбором таких материалов (NiO, TiO_x, HfO₂) показала высокое быстродействие, в том числе высокую скорость переключения в несколько наносекунд, низкий рабочий ток порядка наноампер, масштабируемость в нанометровом диапазоне и потенциальную память в несколько бит [4–6]. В частности, было показано, что тонкие пленки из аморфного SiO_x, легированного Zn (так называемые SZO-пленки), являются перспективными материалами благоларя совместимости их технологии с КМОП-технологией [7]. Обнаружено, что такие пленки могут иметь различные вольт-амперные характеристики (ВАХ) от диодной до мемристорной в зависимости от концентрации нанокластеров (**HK**) Zn или ZnO_x и изменения постоянного напряжения, приложенного K устройству. В качестве причины такого поведения было предложено наличие в оксиде кремния НК Zn или ZnO_x, т.е. скоплений дефектов, содержащих Zn [8]. В связи с изложенным выше возникает необходимость исследования тонких пленок SiO_x, легированных Zn, их свойств и BAX с эффектом запоминания. Отметим, что оксид кремния является широко используемым материалом в микроэлектронике, а оксид цинка — это материал с широкой запрещенной зоной, равной 3.37 эВ, что может обеспечить более высокое сопротивление для повышения стабильности устройств. Устройства ReRAM на основе SZOпленок уже были продемонстрированы, и отмечен возможный прыжковый механизм проводимости в состоянии с низким сопротивлением [9].

В настоящей работе исследованы пленки из оксида кремния с примесью цинка, полученные электронно-лучевым испарением и последующим отжигом в окислительной атмосфере при повышенных температурах.

ОБРАЗЦЫ И МЕТОДИКИ ЭКСПЕРИМЕНТА

Исследованы состав, структура, свойства и ВАХ слоистой структуры, состоящей из двух напыленных методом электронно-лучевого испарения аморфных пленок SiO₂ толщиной 50 нм, между которыми напылялась пленка Zn толщиной, которая варьировалась от 10 до 50 нм. Затем эти структуры отжигали в окислительной атмосфере (на воздухе) в диапазоне температур от 300 до 400°C с шагом 50°C в течение 30 мин. Для исследования BAX полученных пленок создавали



Рис. 1. РЭМ-ВЭ (а) и РЭМ-ОРЭ (б) изображения пленок SiO₂ с примесью цинка после напыления.

сэндвич-электроды из напыленного золота или платины.

Структура поверхности была исследована с помощью растрового электронного микроскопа (РЭМ) СОХЕМ в режимах вторичной электронной эмиссии (ВЭ) и обратно рассеянных электронов (ОРЭ). Для идентификации полученных фаз использовали рентгенофазовый анализ (РФА), исследования проводили на дифрактометре Bruker D8 DISCOVER с вращающимся медным анодом. Рентгеновское излучение коллимировалось зеркалом Гебеля и последовательно расположенными вертикальной и горизонтальной щелями Солера. Визуализация и характеризация полученных в пленке оксида кремния НК проводились методом катодолюминесценции (КЛ). Исследования проводили с помощью РЭМ JSM 6490 с использованием системы MonoCL3 с решеткой 300-850 нм и разрешением не хуже 2 нм.

РЕЗУЛЬТАТЫ ЭКСПЕРИМЕНТА И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Исследования поверхности на растровом электронном микроскопе. На рис. 1 представлены РЭМ-ВЭ (а) и РЭМ-ОРЭ (б) изображения пленок SiO₂ после напыления. На рис. 1а показан топологический контраст, где яркие пятна соответствуют выступам, а темные области углублениям. На этом изображении на поверхности пленки SiO_2 видны яркие пятна размером в пределах 50— 200 нм, т.е. это частицы на поверхности оксида кремния (выступы). На рис. 16 приведено РЭМ-**ОРЭ-изображение** так называемого *Z*-контраста (по массе элемента), когда более яркие места соответствуют элементу с большим атомным весом (более сильной эмиссии электронов). На этом изображении на поверхности пленки SiO₂ контраст слабый, т.е. зернистая структура поверхности образца состоит из частиц основной матрицы SiO₂, однако возможно, что они содержат некоторое количество цинка.

На рис. 2 приведены РЭМ-ВЭ (а) и РЭМ-ОРЭ (б) изображения поверхности пленки SiO₂ с приме-

сью цинка после отжига на воздухе при 400°С в течение 30 мин. Согласно рис. 2а характер изображения в данном режиме исследования практически не изменился по сравнению с рис. 1а, однако размер кластеров стал несколько больше и составляет 100—200 нм. Характер изображения на рис. 26 тоже не изменился по сравнению с рис. 16, однако контраст стал несколько слабее. По-видимому, зерна на поверхности образца состоят из элементов основной матрицы, т.е. SiO₂. Уменьшение контраста на рис. 26 по сравнению с рис. 16 может означать уменьшение содержания цинка в зернах на поверхности образца после отжига.

Катодолюминесценция. Исследование поверхности образца методом РЭМ-ВЭ показало, что его поверхность достаточно однородна и лишена ярко выраженных особенностей. На образцах $SiO_2-Zn-SiO_2$, исследованных после отжига при 400°С в течение 30 мин, была проведена съемка в режиме совмещения сигнала ВЭ и КЛ в панхроматическом режиме, когда регистрируется суммарная интенсивность видимого света, испускаемого каждой точкой образца [10]. При этом были обнаружены особенности (светящиеся объекты) в виде областей с характерным размером в несколько микрон, расположение которых не коррелирует с электронно-микроскопическим изображением поверхности на рис. За.

Из рис. За видно, что поверхность образца гладкая и без выраженных особенностей. Следовательно, светящиеся кластеры на рис. Зб находятся внутри образца в приповерхностном слое. Учитывая, что ускоряющее напряжение в РЭМ составляет 15 кэВ, можно заключить, что эти светящиеся кластеры находятся на глубине не более 2 мкм. Из-за особенностей образца и специфики экспериментальной установки измерить спектр свечения КЛ конкретного кластера не представилось возможным. Однако были получены нормированные спектры КЛ области площадью 100 × × 100 мкм², которая изображена на рис. 3 в виде квадрата.

Спектр *A* (рис. 4) снят для пленки ZnO, полученной описанным выше методом электронно-



Рис. 2. РЭМ-ВЭ (а) и РЭМ-ОРЭ (б) изображения пленок SiO₂ с примесью цинка после напыления и отжига на воздухе при 400°С.

лучевого испарения мишени из ZnO. На нем выделяется пик КЛ на длине волны 384 нм, отвечающий за экситонную рекомбинацию в оксиде цинка [11], а широкий пик на этом спектре с максимумом около длины волны 520 нм связан с наличием дефектов, обычно связанных с вакансиями кислорода [12].

Спектр *В* (рис. 4), относящийся к пленке SiO₂, демонстрирует люминесценцию в области образца, в которой при КЛ отсутствуют обнаруженные выше кластеры свечения, и показывает люминесценцию чистого SiO₂, полученного используемым методом.

Спектр *C* (рис. 4) отожженной структуры $SiO_2-Zn-SiO_2$ получен с достаточно большой площади образца ($100 \times 100 \text{ мкm}^2$) (рис. 3). Из него следует, что ранее обнаруженные кластеры свечения в панхроматическом режиме действительно состоят из оксида цинка, о чем свидетельствует характерная линия экситонного свечения на длине волны 384 нм. Образование фазы оксида цинка происходит, вероятно, из-за того, что при отжиге полученной структуры $SiO_2-Zn-SiO_2$ связи Si-O в оксиде кремния могут разрываться, и освобожденный в результате кислород может продиффундировать к пленке Zn и провзаимо-



Рис. 3. РЭМ-ВЭ-изображение поверхности образца (а) и соответствующее ему изображение КЛ (б) в панхроматическом режиме.

КРИСТАЛЛОГРАФИЯ том 66 № 6 2021

действовать с ней с образованием оксида цинка ZnO. Возможно участие в реакции образования оксида цинка кислорода, проникшего в образец из окружающей атмосферы при отжиге. Отсутствие дефектного свечения на рассматриваемом спектре KЛ можно объяснить либо суперпозицией свечения от фаз SiO₂ и ZnO, либо тем, что в процессе получения новых слоев SZO-композита происходит температурный отжиг, влияющий как на внутренние, так и на поверхностные дефекты.

Рентгенофазовый анализ. На рис. 5 представлены рентгеновские дифрактограммы. Видно, что по мере увеличения температуры отжига на рентгенодифракционных кривых при угле $2\theta = 36.3^{\circ}$ появляется дифракционный пик. Отсутствие других дифракционных пиков в исследованном угловом диапазоне свидетельствует о наличии высоко ориентированной кристаллической фазы. Это означает, что кристаллиты исследованного





Рис. 4. Спектры катодолюминесценции: A – пленка ZnO, B – пленка SiO₂, C – структура SiO₂–Zn–SiO₂ после отжига при 400°С.



Рис. 5. Дифрактограммы пленок SiO₂, легированных Zn: 1 – после напыления; после отжига при температуре *t*: 2 - 300, 3 - 350, $4 - 400^{\circ}$ C.

материала ориентированы таким образом, что условие Брэгга на всем угловом диапазоне измерений выполняется только для одной системы кристаллографических плоскостей. Такое может быть только в том случае, если эти плоскости сориентированы в кристаллитах в одном направлении. Следовательно, кристаллическая фаза является высоко ориентированной. Наиболее близкими по значению угла Брэгга к наблюдаемому пику являются отражения от Zn (002) и от фазы ZnO (101) со структурой вюрцита [13]. Также данный пик можно приписать отражению ZnO (111) с кубической структурой цинковой обманки [14]. Отсутствие иных дифракционных пиков, кроме наблюдаемого, затрудняет идентификацию синтезированной кристаллической фазы по данным рентгеноструктурного анализа. Размер области когерентного рассеяния, рассчитанный по формуле Дебая-Шеррера [15, 16], составляет 50 нм для всех образцов, в результате отжига в которых появляется дифракционный пик при $2\theta = 36.3^{\circ}$.

Вольт-амперные характеристики. На отожженных SZO-пленках с кластерами ZnO были получены BAX с петлей гистерезиса. Одна из таких характеристик представлена на рис. 6. На ри-



Рис. 6. ВАХ образца после отжига при 400°С.

сунке видно, что ВАХ имеет гистерезис как при прямой полярности (+ на верхнем электроде), так и при обратной полярности напряжения. Поскольку ВАХ снимали при комнатной температуре, то возможными механизмами переноса заряда в данном случае могут быть токи, ограниченные объемным зарядом, прыжковая проводимость и механизм Пула–Френкеля [17]. Однако точное установление механизма переноса заряда в настоящее время затруднительно и требует дополнительных исследований, в частности установления структуры уровней захвата и прилипания в полученных SZO-пленках и их роли в формировании формы ВАХ полученных пленок с эффектом гистерезиса.

выводы

Методом электронно-лучевого испарения с последующим отжигом в окислительной атмосфере получены SZO-пленки толщиной 100— 150 нм.

После создания структуры SiO₂–Zn–SiO₂ на поверхности образцов зафиксированы частицы оксида кремния размером 50–100 нм, содержащие некоторое количество цинка.

После отжига структуры в окислительной среде при температуре 400°С в течение 30 мин размер кластеров на поверхности образцов увеличился до 100—200 нм. Зерна на поверхности образца состоят из SiO_x , в них отмечено уменьшенное содержание цинка по сравнению с состоянием после напыления и до отжига.

Методом катодолюминесценции проведены визуализация и характеризация кластеров ZnO размером ~10 мкм в отожженных SZO-пленках.

Рентгенодифракционные исследования позволили установить, что при изменении температуры отжига от 300 до 450°С в образцах появляется высоко ориентированная монокристаллическая фаза, которую можно идентифицировать как металлический цинк или оксид цинка со структурой вюрцита либо цинковой обманки, размер кластеров составляет 50 нм.

Для SZO-пленок, отожженных при 400°С, получены BAX с эффектом гистерезиса.

Работа выполнена в рамках госзадания ФГУ "ФНЦ НИИСИ РАН" № 0065-2019-0003 (АААА-А19-119011590090-2) и госзадания ФГБУН ИПТМ РАН № 075-00920-20-00.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Yang J.J., Strukov D.B., Stewart D.R. // Memristive devices for computing. Nature Nanotechnology, Supplementary Information, 2013. www.nature.com/naturenanotechnology.
- Tripathi S.K., Kaur R., Rani M. // Solid State Phenomena. 2015. V. 222. P. 67. https://doi.org/10.4028/www.scientific.net/SSP.222.67
- Advances in Memristors, Memristive Devices and Systems / Ed. Vaidyanathan S., Volos C. // Studies in Computational Intelligence. Springer series. 2017. V. 701. 511 p.

https://doi.org/10.1007/978-3-319-51724-7

- Russo U., Ielmini D., Cagli C., Lacaita A. // IEEE Trans. on Electron Devices. 2009. V. 56. P. 186. https://doi.org/10.1063/1.3081401
- Lee M.H., Kim K.M., Kim G.H. et al. // Appl. Phys. Lett. 2010. V. 96. P. 152909. https://doi.org/10.1063/1.3488810

- He W., Sun H., Zhou Y. et al. // Sci. Rep. 2017. V. 7. Art. 10070. https://doi.org/10.1038/s41598-017-09413-9
- Litton C.W., Collins T.C., Reynolds D.S. // Zinc Oxide Material for Electronic and Optoelectronic Device Application. Wiley. Chichester. 2011. 386 p.
- Chang K.-C., Tsai T.-M., Zhang R. et al. // Appl. Phys. Lett. 2013. V. 103. P. 083509. https://doi.org/10.1063/1.4819162
- Huang J.-S., Yen W.-C., Lin S.-M. et al. // J. Mater. Chem. C. 2014. V. 2. P. 4401. https://doi.org/10.1039/C3TC32166E
- 10. Спивак Г.В., Петров В.И., Антошин М.К. // Успехи физ. наук. 1986. Т. 148. С. 689.
- Morkoc H., Ozgur U. // Zinc oxide: fundamentals, materials and device technology. John Wiley & Sons. 2000. 488 p.
- Vanheusden K., Seager C.H., Warre W.L. et al. // Appl. Phys. Lett. 1996. V. 68 (3). P. 403. https://doi.org/10.1063/1.116699
- 13. *Rusu D.I., Rusu G.G., Luca D. //* Acta Physica Polonica. 2011. V. 119. P. 6.
- Snedeker L.P., Risbud A.S., Masala O. et al. // Solid State Sci. 2005. V. 7. P. 1500. https://doi.org/10.1016/j.solidstatesciences.2005.08.020
- Scherrer P. // Göttinger Nachrichten Gesell. 1918. V. 2. P. 98. http://www.digizeitschriften.de/dms/resolveppn/?PID=GDZPPN002505045
- Patterso A. // Phys. Rev. 1939. V. 56 (10). P. 978. https://doi.org/10.1103/PhysRev.56.978
- 17. Ламперт М., Марк П. // Инжекционные токи в твердых телах / Пер. с англ. М.: Мир, 1973. 416 с.